

Worksheet Answers

6a) $H = -241.8 \text{ kJ/mol}$

6b) $H = -283.6 \text{ kJ/mol}$

6c) $H = 81.6 \text{ kJ/mol}$

7. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH(l)} + 3\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{CO}_2\text{(g)} + 3\text{H}_2\text{O(g)} + 1.28 \text{ MJ}$

8. a)

9. a) 205.7 kJ

8. b)

9. b) -114.2 kJ

8. c)

9. c) -71.8 kJ

8. d)

10.a) $1.99 \times 10^4 \text{ kJ}$

→ 10.b) $1.2 \times 10^5 \text{ kJ}$

→ 11. a) $3.35 \times 10^6 \text{ kJ}$

11. b) $4.44 \times 10^4 \text{ kJ}$

13. 542 g 543.26 g